JP10287651

Publication Title:

PROPANOLAMINE DERIVATIVES, THEIR PRODUCTION, MEDICINE CONTAINING THE SAME, AND USE THEREOF

Abstract:

Abstract of JP10287651

PROBLEM TO BE SOLVED: To obtain a new compound having hypolipemic action, hence effective for treatment of polysarcia and insufficiency in lipid metabolism. SOLUTION: This compound shown by formula I (R&It;1> and R&It;2> are each a cycloalkyl having 3-8 cyclocarbon atoms, phenyl, naphthyl, phenanthryl, and so on; R&It;3> -R&It;8> are each H, F, Cl, Br, and so on; X is CH or NH; Y is CH, NH, and so on) is obtained preferably by reacting an imine of formula II with a ketone of formula III in a solvent such as ethanol at a temp. of 20-150 deg.C to give a ketone compound of formula IV, which is then reduced by a reducing agent such as NaBH4 in a solvent such as methanol at a temp. of -30 to 40 deg.C. Data supplied from the esp@cenet database - Worldwide acf

Courtesy of http://v3.espacenet.com

(19)日本国特許庁(JP)

(12) 公開特許公報(A)

(11)特許出顧公開番号

特開平10-287651

(43)公開日 平成10年(1998)10月27日

(51) Int.Cl. ⁶	識別記号		FΙ			
C 0 7 D 213/30			C 0 7 D 213/30			
A61K 31/44	ADN		A 6 1 K 31/44		ADN	
31/47			31/47			
31/505			31/505			
C 0 7 D 213/65			C 0 7 D 213/65			
• • • • • •		審査請求	株請求 請求項の数12	FD	(全 23 頁)	最終頁に続く

(21) 出願番号 特願平10-107161

(22)出顧日 平成10年(1998)4月3日

(31)優先権主張番号 19713865:9

(32)優先日

1997年4月4日

(33)優先権主張国

ドイツ (DE)

(31)優先権主張番号 19802530:0

(32)優先日

1998年1月26日

(33)優先権主張国 ドイツ (DE)

1000-1- 1 11Fot

(71) 出願人 397056695

ヘキスト・マリオン・ルセル・ドイチユラ ント・ゲゼルシヤフト・ミツト・ペシユレ

ンクテル・ハフツング

ドイツ連邦共和国デーー65929フランクフ

ルト・アム・マイン、プリユニングシユト

ラーセ50

(72)発明者 ハイナー・グロムピク

ドイツ連邦共和国65719ホーフハイム. ア

ム・ローツエンヴアルト42

(74)代理人 弁理士 高木 千嘉 (外1名)

最終頁に続く

(54) 【発明の名称】 プロパノールアミン誘導体、それらの製法、それらを含有する薬剤およびそれらの使用

Detect provided by Cychain Minn DLLO http://www.ayahaya.com

(57)【要約】

【課題】 新規な置換されたプロパノールアミン誘導体およびその酸付加塩の提供。

【解決手段】 この化合物は、式 I

【化1】

(式中、 R^1 および R^2 は C_{3-8} のシクロアルキルなど、 $R^3 \sim R^8$ は水素、フッ素、塩素、臭素、沃素、OH、 CF_3 など、XおよびYはC HまたはNHであるが同時に C Hとなることはない)で示され、医薬、Mえば脂血低下剤として有用である。

【特許請求の範囲】 【請求項1】 式 I 【化1】

のプロパノールアミン誘導体またはその生理学的に許容 し得る酸付加塩。上記式において、

R1およびR2は、相互に独立して、3~8個の環炭素原 子を有するシクロアルキル、フェニル、ナフチル、フェ ナントリル、ピリジル、チエニル、フリル、ピリミジ ル、インドリル、チアゾリル、イミダゾリル、クマリニ ル、フタルイミジル、キノリル、ピペラジニル、テトラ ゾリル、トリアゾリル、オキサゾリルまたはこれらのチ エノー、ピリジノーまたはベンゾー縮合誘導体であり、 そしてそのシクロアルキル環、芳香族またはヘテロ芳香 族環は、1~3個の弗素、塩素、臭素、沃素、OH、C $F_3 = NO_2 \cdot CN \cdot (C_1 - C_8) - PNJ + V \cdot (C_1 - C_8)$ $_{1}-C_{8}$) $-\mathcal{P}\nu+\nu$, NH_{2} , $-NH-R^{9}$, -N(R 9) R 10 , CHO, -COOH, -COOR 11 , - $(C=O) - R^{12}$, $(C_1 - C_6) - TN + N - OH$, (C_1-C_6) -アルキル (-OH) -フェニル、 $(C_1$ $-C_6$) $-P\nu+\nu-CF_3$ 、 (C_1-C_6) $-P\nu+\nu NO_2$, $(C_1-C_6)-P\nu+\nu-CN$, (C_1-C_6) $-P \nu + \nu - NH_2$, $(C_1 - C_6) - P \nu + \nu - NH R^{9}$ 、 $(C_{1}-C_{6})$ - \mathcal{T} ν + ν - N (R^{9}) R^{10} 、 $(C_{1}$ $-C_6$) $-P\nu+\nu-CHO$ 、 (C_1-C_6) $-P\nu+\nu$ -COOH、 $(C_1-C_6)-P\nu+\nu-COOR^{11}$ 、 $(C_1-C_6)-\mathcal{P}\nu+\nu-(C=O)-R^{12},-O (C_1 - C_6) - P \nu + \nu - OH \cdot - O - (C_1 - C_6) -$ アルキルー CF_3 、 $-O-(C_1-C_6)$ -アルキルーN O_2 , $-O-(C_1-C_6)-PN+N-CN$, -O- $(C_1-C_6) - PN+N-NH_2, -O-(C_1-C_6)$ -アルキル-NH-R 9 、-O-(C_{1} -C $_{6}$)-アルキ $N-N(R^9)R^{10}, -O-(C_1-C_6)-PN+N-$ CHO, $-O-(C_1-C_6)-PN+N-COOH$, - $O-(C_1-C_6)-P\nu+\nu-COOR^{11},-O-(C_6)$ $_{1}-C_{6})-r\nu+\nu-(C=O)-R^{12},-N-SO_{3}$ $H \setminus -SO_2 - CH_3 \setminus -O - (C_1 - C_6) - P \mathcal{V} + \mathcal{V} O-(C_1-C_6)-アルキルフェニル(アルキル基は、$ 1個または2個以上の水素は弗素により置換されていて もよい) によって置換されていてもよく; R3~R8は、 相互に独立して、水素、弗素、塩素、臭素、沃素、〇 $H, CF_3, NO_2, CN, (C_1-C_8) - PNJ+$ $(C_1-C_8)-\mathcal{P}\nu+\nu$, NH_2 , $-NH-R^9$, -N

 (R^9) R^{10} 、CHO、-COOH、 $-COOR^{11}$ 、-(C=O) $-R^{12}$ (アルキル基は、1 個または2 個以上の水素は、弗素により置換されていてもよい)であり; $R^9 \sim R^{12}$ は、相互に独立して、水素、 (C_1-C_8) ~アルキルであり;X は、CH、NHであり;Y は、CH 、NHである;但し、 ER^1 、 ER^2 、 ER^2

R¹がフェニルであり、 R²がフェニルであり、 XがCHであり、 YがCHであることはない。

【請求項2】 R¹およびR²は、相互に独立して、3~ 8個の環炭素原子を有するシクロアルキル、フェニル、 ナフチル、チエニル、フリル、ピリミジル、チアゾリ ル、イミダゾリル、フタルイミジル、キノリル、ピペラ ジニル、テトラゾリル、トリアゾリル、オキサゾリルま たはこれらのチエノー、ピリジノーまたはベンゾー縮合 誘導体でありそしてシクロアルキル環、芳香族またはへ テロ芳香族環は、1~3個の弗素、塩素、臭素、OH、 CF_3 , NO_2 , CN, $(C_1-C_8)-PNJ+>$, $(C_1-C_8)-PNJ+>$ $_1$ - C_8) -アルキル、 NH_2 、-NH- R^9 、-N $(R^9) R^{10}$, -COOH, $-COOR^{11}$, -(C=O) - R¹² (アルキル基は、1個または2個以上の水素 は弗素により置換されていてもよい)によって置換され ていてもよく; R3~R8は、相互に独立して、水素、弗 素、塩素、臭素、OH、CF3、NO2、CN、(C1- C_8) $-P\nu$ 1+ ν , (C_1-C_8) $-P\nu$ + ν , NH_2 , $-NH-R^{9}$, -N (R^{9}) R^{10} , -COOH, -COOR¹¹、- (C=O) - R¹² (アルキル基は、1個または 2個以上の水素は、弗素により置換されていてもよい) であり; R⁹~R¹²は、相互に独立して、水素、(C₁-C₈) -アルキルであり; Xは、CH、NHであり; Y は、CH、NHである;但し、基R1、R2、XおよびY は、同時的にR¹がフェニルであり、 R²がフェニルであり、

XがCHであり、

YがCHであることはない請求項1記載の式Iの化合物 またはその生理学的に許容し得る酸付加塩。

【請求項3】 R^1 は、ピリジル、ピリミジル、チエニル、チアゾリルでありそしてこのヘテロ芳香族環は、 $1\sim3$ 個の弗素、塩素、臭素、沃素、OH、 CF_3 、 NO_2 、CN、(C_1-C_8) - アルコキシ、(C_1-C_8) - アルキル、 NH_2 、- $NH-R^9$ 、- N (R^9) R^{10} 、 $CHO、-COOH、-COOR^{11}$ 、- (C=O) - R^{12} によって置換されていてもよく; R^2 は、フェニルでありそしてこの芳香族環は、 $1\sim3$ 個の弗素、塩素、臭素、OH、 CF_3 、 NO_2 、CN、(C_1-C_8) - アルコキシ、(C_1-C_8) - アルキル、 NH_2 、- $NH-R^9$ 、- N (R^9) R^{10} 、- COOH、- $COOR^{11}$ 、- (C=O) - R^{12} によって置換されていてもよく; $R^3\sim R^8$

は、相互に独立して、水素、弗素、塩素、臭素、沃素、 OH、CF $_3$ 、NO $_2$ 、CN、(C $_1$ -C $_8$)-アルコキシ、(C $_1$ -C $_8$)-アルキル、NH $_2$ 、-NH-R 9 、-N(R 9)R 10 、CHO、-COOH、-COOR 11 、-(C=O)-R 12 (アルキル基は、1個または2個以上の水素は、弗素によって置換されていてもよい)であ

り; $R^9 \sim R^{12}$ は、相互に独立して、水素、($C_1 - C_8$) - アルキルであり;Xは、C Hであり;Yは、N Hである請求項1または2記載の式I の化合物またはその生理学的に許容し得る酸付加塩。

【請求項4】 次の反応スキーム 【化2】

$$IV + VII \xrightarrow{C} \xrightarrow{R^2} \xrightarrow{NH} \xrightarrow{O} \xrightarrow{R^3} \xrightarrow{R^4} \xrightarrow{R^5} \xrightarrow{R^6} \xrightarrow{R^6} \xrightarrow{R^4} \xrightarrow{R^5} \xrightarrow{R^6} \xrightarrow{R^4} \xrightarrow{R^5} \xrightarrow{R^6} \xrightarrow{R^4} \xrightarrow{R^5} \xrightarrow{R^6} \xrightarrow{R^6} \xrightarrow{R^7} \xrightarrow{I}$$

によって、

- (a) 式IIのアミンと式IIIのアルデヒドとの反応によって、式IV(式中、 R^1 および R^2 は式Iに対して示した意義を有す)のイミンを製造し、そして
- (b) 式Vの化合物と式VIの化合物との反応によって、式VII (式中、X、Yおよび R^3 \sim R^8 は式I に対して示した意義を有す)のケト化合物を製造し、そして
- (c) 化合物IVと式VIIの化合物との反応によって、式V

III (式中、X、Yおよび $R^1 \sim R^8$ は式 I に対して示した意義を有す)の化合物を製造し、そして

(d) 式VIIIの化合物を、適当な還元剤を使用して、適当な溶剤中で-30C $\sim+40$ Cの温度で還元して式Iの化合物を得ることからなる請求項 $1\sim3$ の何れかの項記載の式Iの化合物の製法。

【請求項5】 次の反応スキーム 【化3】

$$II+III+VII \xrightarrow{e} R^{2} \xrightarrow{R^{1}} R^{8} \xrightarrow{R^{1}} R^{1} \xrightarrow{NH} OH \xrightarrow{R^{8}} R^{2} \xrightarrow{R^{4}} R^{5}$$

$$VIII \qquad I$$

によって、

(e) 式II、IIIおよびVIIの化合物を、適当な溶剤中で 20℃~150℃の温度で反応させて式VIIIの化合物を 得、そして

(f) 式VIIIの化合物を、適当な還元剤を使用して、適当な溶剤中で-30℃~+40℃の温度で還元して式I

Datast asserted by Crobana Minn DLLC bitaribasis areabase and

の化合物を得ることからなる請求項1~3の何れかの項 記載の式Iの化合物の製法。

【請求項6】 請求項1~3の何れかの項記載の1種または2種以上の化合物を含有する薬剤。

【請求項7】 請求項1~3の何れかの項記載の1種または2種以上の化合物および1種または2種以上の脂血低下活性化合物を含有する薬剤。

【請求項8】 脂質代謝の疾患を治療する医薬として使用するための請求項1~3の何れかの項記載の化合物。

【請求項9】 活性化合物を医薬的に適当な担体と混合してこの混合物を投与に適した形態にすることからなる請求項1~3の何れかの項記載の1種または2種以上の化合物を含有する薬剤の製法。

【請求項10】 高脂血症を治療する医薬を製造するための請求項1~3の何れかの項記載の化合物の使用。

【請求項11】 血清コレステロールレベルに影響を与える医薬を製造するための請求項 $1\sim3$ の何れかの項記載の化合物の使用。

【請求項12】 動脈硬化症状を予防する医薬を製造するための請求項1~3の何れかの項記載の化合物の使用。

【発明の詳細な説明】

【0001】本発明は、置換されたプロパノールアミン 誘導体およびその酸付加塩に関するものである。肥満症 および脂質代謝の障害の治療に対して、すでに、いくつ かの級の活性化合物が記載されている:

- 重合体状吸着剤、例えばコレスチラミン
- ベンゾチアゼピン(WO 93/16055)
- 胆汁酸二量体およびコンジュゲート(EP 0 489 423)
- 4-アミノ-2-ウレイドピリミジン-5-カルボ キシアミド(EP 0557 879)。

本発明は、治療的に利用することのできる脂血低下作用 を示す化合物を利用せんとする目的に基づくものであ る。

【0002】それ故に、本発明は、式 I 【化4】

のプロパノールアミン誘導体およびその生理学的に許容 し得る酸付加塩に関するものである。

【0003】上記式において、R¹およびR²は、相互に 独立して、3~8個の環炭素原子を有するシクロアルキ ル、フェニル、ナフチル、フェナントリル、ピリジル、

チエニル、フリル、ピリミジル、インドリル、チアゾリ ル、イミダゾリル、クマリニル、フタルイミジル、キノ リル、ピペラジニル、テトラゾリル、トリアゾリル、オ キサゾリルまたはこれらのチエノー、ピリジノーまたは ベンゾー縮合誘導体であり、そしてそのシクロアルキル 環、芳香族またはヘテロ芳香族環は、1~3個の弗素、 塩素、臭素、沃素、OH、CF₃、-NO₂、CN、(C $_{1}-C_{8}$) $-P\nu$ $J+\nu$ $(C_{1}-C_{8})$ $-P\nu$ $+\nu$ NH $_{2}$, $-NH-R^{9}$, $-N(R^{9})R^{10}$, CHO, -COO $H = COOR^{11} = (C=O) - R^{12} = (C_1 - C_6)$ -PN+N-OH、 $(C_1-C_6)-PN+N(-OH)$ -フェニル、(C₁-C₆)-アルキルーCF₃、(C₁- C_6) $-P\nu+\nu-NO_2$, $(C_1-C_6)-P\nu+\nu-C$ $N \setminus (C_1 - C_6) - \mathcal{P} \mathcal{N} + \mathcal{N} - N H_2 \setminus (C_1 - C_6) -$ アルキル $-NH-R^9$ 、(C_1-C_6) -アルキル-N $(R^9) R^{10}$, $(C_1 - C_6) - T N + N - CHO$, (C_1) $-C_6$) $-P\nu+\nu-COOH$, (C_1-C_6) $-P\nu+$ ν -COOR¹¹、(C₁-C₆)- ν - ν + ν -(C=O) $-R^{12}$, $-O-(C_1-C_6)-P\nu+\nu-OH$, -O- $(C_1 - C_6) - \mathcal{P} \mathcal{V} + \mathcal{V} - CF_3, -O - (C_1 - C_6)$ $-P \mathcal{N} + \mathcal{N} - \mathcal{N} \mathcal{O}_2$, $-\mathcal{O} - (\mathcal{C}_1 - \mathcal{C}_6) - \mathcal{P} \mathcal{N} + \mathcal{N} - \mathcal{N} \mathcal{O}_2$ CN, $-O-(C_1-C_6)-P\nu+\nu-NH_2$, -O- $(C_1-C_6) - \mathcal{T} \mathcal{N} + \mathcal{N} - NH - R^9, -O - (C_1-C_1)$ 6) -アルキル-N(R9)R10、-O-(C1-C6)-アルキルーCHO、 $-O-(C_1-C_6)-$ アルキルーC OOH, $-O-(C_1-C_6)-P\nu+\nu-COOR^{11}$, $-O-(C_1-C_6)-T\nu+\nu-(C=O)-R^{12}$ $N-SO_3H_1-SO_2-CH_3_1-O-(C_1-C_6)-$ アルキル $-O-(C_1-C_6)-$ アルキルフェニル(アル キル基は、1個または2個以上の水素は弗素により置換 されていてもよい) によって置換されていてもよく; R 3~R8は、相互に独立して、水素、弗素、塩素、臭素、 沃素、OH、CF₃、NO₂、CN、(C₁-C₈)-アル コキシ、(C₁-C₈)-アルキル NH₂、-NH- R^{9} , $-N(R^{9})R^{10}$, CHO, -COOH, -COO R^{11} 、-(C=O) $-R^{12}$ (アルキル基は、1個または 2個以上の水素は、弗素により置換されていてもよい) であり; R9~R12は、相互に独立して、水素、(C1-C₈) -アルキルであり; Xは、CH、NHであり; Y は、CH、NHである;但し、基R1、R2、XおよびY は、同時的に、R¹がフェニルであり、R²がフェニルで あり、XがCHであり、YがCHであることはない。 【0004】式 I の好ましい化合物は、1 個または2個 以上の基が次の意義を有する化合物およびその生理学的 に許容し得る塩である。R1およびR2は、相互に独立し て、3~8個の環炭素原子を有するシクロアルキル、フ ェニル、ナフチル、チエニル、フリル、ピリミジル、チ アゾリル、イミダゾリル、フタルイミジル、キノリル、 ピペラジニル、テトラゾリル、トリアゾリル、オキサゾ リルまたはこれらのチエノー、ピリジノーまたはベンゾ - 縮合誘導体であり、そしてシクロアルキル環、芳香族 またはヘテロ芳香族環は、1~3個の弗素、塩素、臭 素、OH、CF₃、NO₂、CN、(C₁-C₈)-アルコ キシ、 (C_1-C_8) -アルキル、 NH_2 、 $-NH-R^9$ 、 $-N(R^9)R^{10}$, -COOH, $-COOR^{11}$, -(C=O)-R12 (アルキル基は、1個または2個以上の水素 は弗素により置換されていてもよい) によって置換され ていてもよく; R3~R8は、相互に独立して、水素、弗 素、塩素、臭素、OH、CF3、NO2、CN、(C1- C_8) -P ν 1+ ν 5、 (C_1-C_8) -P ν 4+ ν 5、 NH_2 5、 $-NH-R^9$, -N (R^9) R^{10} , -COOH, -COOR¹¹ - (C=O) - R¹² (アルキル基は、1個または 2個以上の水素は、弗素により置換されていてもよい) であり; $R^9 \sim R^{12}$ は、相互に独立して、水素、(C_1 - C_{o}) $- P \mu + \mu c b$; X d C H N H c b; Yは、CH、NHである;但し、基R1、R2、XおよびY は、同時的にR¹がフェニルであり、R²がフェニルであ り、XがCHであり、YがCHであることはない。 【0005】式 I の特に好ましい化合物は、1 個または 2個以上の基が次の意義を有する化合物およびその生理 学的に許容し得る酸付加塩である。R1は、ピリジル、 ピリミジル、チエニル、チアゾリルでありそしてこのへ テロ芳香族環は、1~3個の弗素、塩素、臭素、沃素、 $OH \setminus CF_3 \setminus NO_2 \setminus CN \setminus (C_1 - C_8) - PNJ +$ シ、(C₁-C₈)-アルキル、NH₂、-NH-R⁹、- $N(R^9)R^{10}$, CHO, -COOH, -COOR¹¹,

 $-(C=O)-R^{12}$ によって置換されていてもよく; R 2 は、フェニルでありそしてこの芳香族環は、 $1\sim3$ 個の弗素、塩素、臭素、OH、CF $_3$ 、NO $_2$ 、CN、(C $_1-C_8$)ーアルコキシ、(C $_1-C_8$)ーアルキル、NH $_2$ 、 $-NH-R^9$ 、-N (R 9) R 10 、-C OOH、-C OOR 11 、- (C=O) $-R^{12}$ によって置換されていてもよく; R $^3\sim R^8$ は、相互に独立して、水素、弗素、塩素、臭素、沃素、OH、CF $_3$ 、NO $_2$ 、CN、(C $_1-C_8$)ーアルコキシ、(C $_1-C_8$)ーアルキル、NH $_2$ 、 $-NH-R^9$ 、-N (R 9) R 10 、CHO、-COOH、-COOR 11 、- (C=O) $-R^{12}$ (アルキル基は、1 個または2個以上の水素は弗素によって置換されていてもよい)であり; R $^9\sim R^{12}$ は、相互に独立して、水素、(C $_1-C_8$)ーアルキルであり; Xは、CHであり; Yは、NHである。

【〇〇〇6】生理学的に許容し得る酸付加塩は、"Deut achen Arzneibuch" ["German Pharmacopeia"] (9th E dition 1986, Official Edition, Deutscher Apotheker -Verlag Stuttgart), 19頁における定義による容易に水一溶性、可溶性およびより低い可溶性の化合物を意味するものとして理解されるべきである。本発明は、式 I の異性体混合物および式 I のエナンチオマーの両方に関するものである。さらに、本発明は、式 I のプロパノールアミン誘導体の製法に関する。

【0007】方法A:

【化5】

【0008】方法B:

【化6】

Combinio Balan DI LO Bandhoromana

$$II+III+VII \xrightarrow{e} R^{2} \xrightarrow{NH O H} R^{8}$$

$$R^{4} R^{5} \xrightarrow{R^{6}} R^{7} \xrightarrow{f} R^{8}$$

$$R^{4} R^{5} \xrightarrow{R^{6}} R^{7} \xrightarrow{I} I$$

式 I の化合物を製造する方法 A は、(a) 文献の方法によって、型IIのアミンおよび型IIIのアルデヒドから、 R^1 および R^2 により置換されたそして文献から未知のイミン(式中、 R^1 および R^2 は、式 I に対して示した意義を有す)を製造することからなる。これを実施するために、例えば、希釈しない形態でまたは適当な溶剤、例えばエタノール、トルエンまたは酢酸中で酸、例えばp-トルエンスルホン酸を添加しまたは添加することなしに、 $20^\circ \sim 150^\circ$ の温度で、アミンIII およびアルデヒドIII を反応させる。

【0009】基R3~R8によって置換された式VII(式 中、R3~R8は、式Iに対して示した意義を有す)のケ ト化合物は、文献から既知の方法によってまたはこのよ うな方法にしたがって製造される。すなわち、例えば、 ピコリン誘導体Vを、n-ブチルリチウムのような適当 な塩基で金属化しそしてテトラヒドロフランまたは他の 適当な溶剤中で−80℃と20℃との間の温度で、例え ばカルボン酸ジアルキルアミドまたはエステルとして存 在する相当するカルボン酸誘導体VIと反応させる。式VI IIの化合物は、それぞれの場合において基R3~R8(R 3~R8は、式 I に対して示した意義を有す) によって置 換されている型IVのイミンおよび型VIIのケトンを反応 させることによって得られる。この反応は、例えば、こ れらの2種の化合物を、それら自体で溶剤なしで混合し そしてその後加熱することによって、またはこれらの2 種の化合物を、適当な溶剤、例えばエタノール、トルエ ン、ジグライムまたはテトラデカン中において20℃~ 150℃の温度で混合することによって実施することが

【0010】型VIIIのケト化合物は、NaBH4または他の適当な還元剤を使用して、適当な溶剤、例えばメタノール、THFまたはTHF/水中で-30℃と+40℃との間の温度で還元して、型Iのヒドロキシ化合物を得る。式Iの化合物は、基R³~R®によって置換されていてもよくそしてR³~R®は式Iに対して示した意義を有す(d)。式Iの化合物は、異性体混合物として上述した還元によって得られる。異なる異性体は、分別結晶化によってまたはカラムクロマトグラフィーによって相互の異性体から分離することができる。純粋なエナンチオマーは、キラルカラム物質上のクロマトグラフィーによ

ってまたはJ. Org. Chem. 44, 1979, 4891に記載されているような光学的に活性な補助試薬を使用する文献から既知の方法によって、式 I の化合物のラセミ体から得ることができる。

【0011】式Iの化合物を製造する方法Bは、方法Aにおけるようなイミン化合物IVを製造しそして単離するものではなく、ケトンVII、アミンIIおよびアルデヒドIIの3種の成分の反応において、基R³~R³により置換された型VIIIの化合物を製造することからなる。これを実施するために、これらの3種の成分を、希釈しない形態でまたは適当な溶剤、例えばエタノール、テトラデカンまたはトルエン中で20℃~150℃の温度で反応させるものである(e)。化合物VIIIは、方法Aに記載したように還元されて式Iの化合物が得られる(f)。この化合物VIIIは精製されたケトンとして使用することができるけれども、上述した反応からの粗製生成物として使用することもできる。

【0012】本発明は、また、非毒性の不活性な医薬的に適当な賦形剤に加えて本発明による1種または2種以上の活性化合物を含有する、または本発明による1種または2種以上の化合物からなる医薬製剤、およびこれらの製剤を製造する方法に関するものである。非毒性の不活性な医薬的に適当な賦形剤は、活性化合物と混合した後に投与に適した形態にされる医薬的に許容し得る固体、半固体または液状の希釈剤、増量剤およびすべての型の処方補助剤である。

【0013】本発明による化合物の適当な投与形態は、例えば錠剤、被覆錠剤、カプセル、ピル、水性の溶液、 懸濁液およびエマルジョン、適当である場合は、滅菌した注射用溶液、非水性のエマルジョン、懸濁液および溶液、スプレーおよび活性化合物を徐放する製剤形態である。治療的に活性な化合物は、有利には、全混合物の約0.1~99.0重量%、好ましくは0.5~70.0重量%の濃度において、上述した医薬製剤中に存在させなければならない。スプレーの形態の溶液そしてまたエーロゾルの投与濃度は、一般に0.1~20重量%、好ましくは0.5~5重量%である。

【0014】本発明による活性化合物のほかに、上述した医薬製剤は、また他の医薬的に活性な化合物を含有することができる。上述した医薬製剤は、既知方法によっ

て、例えば活性化合物を賦形剤と混合する慣用のやり方 で製造される。活性化合物または医薬製剤は、経口的 に、非経口的に、腹腔内的におよび(または)直腸的に 投与することができる。例えば脂血低下剤として利用す ることのできる本発明の化合物およびその塩は、賦形剤 と一緒に活性物質の有効な量を含有するそして経腸的お よび非経口的投与に適した医薬製剤の製造に使用するこ とができる。好ましくは、希釈剤または賦形剤、例えば ラクトース、デキストロース、甘蔗糖、マンニトール、 ソルビトール、セルロース、種々の型の澱粉および(ま たは)グリシン、および滑沢剤、例えばシリカ、タル ク、ステアリン酸またはその塩、例えばステアリン酸マ グネシウムまたはステアリン酸カルシウムおよび(また は) ポリエチレングリコールと一緒に、活性化合物を含 有する錠剤またはカプセル(ゼラチンカプセル)が使用 される。錠剤は、また、結合剤、例えば炭酸マグネシウ ム、珪酸アルミニウムマグネシウム、澱粉、ゼラチン、 トラガントガム、メチルセルロース、ナトリウムカルボ キシメチルセルロースおよび (または) ポリビニルピロ リドン、および必要に応じて、着色剤、風味剤および甘 味剤を含有する。注射用の溶液は、好ましくは、等張性 の溶液または懸濁液であり、これらは滅菌することがで きるそして補助剤、例えば防腐剤、安定剤、湿潤剤およ び (または) 乳化剤、可溶化剤、渗透圧を調節する塩お よび (または) 緩衝物質を含有することができる。必要 に応じてさらに他の薬理学的に活性な物質を含有するこ とができる本発明による医薬製剤は、例えば普通の混 合、顆粒化および糖ー被覆方法により製造されそして活 性化合物0.1~80%、好ましくは約5%~約65% を含有する。

【0015】経口投与は、医薬的に慣用の製剤、例えば 慣用の賦形剤および(または)成分との混合物として1 日の投与量当たり活性化合物5~1000㎏、好ましく は20~200mgを含有する錠剤、被覆錠剤またはカプ セルの形態で行われる。好ましくは、1日当たり1~3 回、5~200mgの個々の投与量を与えることができ る。しかしながら、処理される患者の型および体重、障 害の性質および程度、製剤および投与の型および投与が 行われる時間または間隔によって、上述した投与量から 外れることも必要でありうる。すなわち、ある場合にお いては、上述した量より少ない量の化合物で処理するこ とで十分である一方で、或る場合においては、活性化合 物の上述した量を超えなければならない。それぞれの場 合において必要な活性化合物の最適な投与量および投与 の型は、専門的知識によって当該技術に精通せし者によ り確立することができる。

【0016】式Iの化合物およびその生理学的に許容し得る塩は、脂質代謝の障害、特に高脂血症の治療に対する理想的な薬剤である。式Iの化合物は、また血清コレステロールレベルに影響を与えるのにおよび動脈硬化症

状の予防および治療に対して適している。以下の知見は、本発明による化合物の薬理学的活性を確認するものである。本発明による化合物の生物学的試験は、ウサギの回腸の刷子縁膜小胞(vesicle)における〔³H〕-タウロコレート取り込みの阻害の測定によって実施した。阻害試験は、以下のようにして実施した。

【0017】1. ウサギの回腸からの刷子縁膜小胞の製

小腸の腸細胞からの刷子縁膜小胞の製造は、いわゆるM g²⁺沈澱法を使用して実施した。雄のニュージランドウ サギ (体重2~2.5kg) を、テトラカインHC1 2. 5mg、エンブトラミド100mgおよびメベゾニウムヨー ジド25mgの水溶液T61(R)の0.5mlの静脈内注射に よって犠牲にした。小腸を除去しそして氷冷生理食塩溶 液ですすいだ。小腸の末端の7/10(経口-直腸方向に おいて測定した、すなわち活性Na+-依存性胆汁酸輸 送系を含有する末端回腸)を、刷子縁膜小胞の製造に使 用した。この腸を、-80℃で窒素下でプラスチック袋 中で凍結した。膜小胞の製造のために、凍結した腸を、 水浴中で30℃で解凍した。粘膜をばらばらにして除き そして氷冷した12mMトリス/HC1緩衝液(pH7. 1)/300mマンニトール、5mm EGTA/10mg **/リットルのフェニルメチルスルホニルフルオライド/** 1g/リットルの大豆からのトリプシン阻害剤(32U /mg) /0.5mg/リットルの牛の肺からのトリプシン 阻害剤 (193U/mg)/5mg/リットルのバシトラシ ン60mlに懸濁した。氷冷した蒸留水で300mlに稀釈 した後、氷冷しながら、Ultraturrax(18-rod、1KA Wer k Staufen, Germany)を使用して75%の最高動力にお いて3分間均質化を実施した。1 MMgC1₂溶液3ml の添加 (最終濃度10㎜)後、均質化物を0℃で正確に 1分間放置した。Mg+2の添加によって、刷子縁膜を除 いた細胞膜は凝集しそして沈澱する。3000×gで1 5分遠心分離 (5000rpm、SS-34 ローター) し た後、沈澱を捨てそして刷子縁膜を含有する上澄液を、 48000×gで30分遠心分離(20000rpm、S S-34 ローター)した。上澄液を捨てそして沈澱 を、Potter Elvejhemホモゲナイザー(Braun Melsunge n、900rpm、10ストローク)を使用して、12mMト リス/H C 1 緩衝液(pH 7 . 1) / 6 0 mMマンニトー ル、5mM EGTAの60ml中で再均質化した。1 M M gC 1 2溶液 0.1 mlの添加および 0℃における 15分の インキュベーション時間後に、3000×gにおける遠 心分離を再び15分実施した。それから、上澄液を、再 び48000×gで30分遠心分離(20000rpm、 SS-34 ローター) した。沈澱を、10mトリス/ HEPES緩衝液 (pH7.4) /300 Mマンニトール の30mlにとりそして1000rpmにおけるPotter Elve jhemホモゲナイザー中で20ストロークによって均質に 再懸濁した。48000×gで30分遠心分離(200

00rpm、SS-34 ローター) した後、沈澱を、トリス/HEPES緩衝液 (pH7.4) / 280mMマンニトールの0.5~2mlにとり (最終濃度20mg/ml) そして27のゲージニードルを有するツベルクリン注射器によって再懸濁した。小胞は、製造後直ぐに輸送調査に対して使用するかまたは4mgずつ-196℃で液体窒素中で貯蔵した。

【0018】2. 回腸の刷子縁膜小胞におけるNa+-依存性〔3H〕タウロコレート吸収の阻害

上述した刷子縁膜小胞における基質の吸収は、いわゆる 膜沪過技術によって測定した。小胞懸濁液10μ1(蛋 白質100μg)を、適当なリガンドを有するインキュ ベーション培地 (90μ1) を含有するポリスチレンイ ンキュベーション管 (11×70m) の壁上に小滴とし てピペット導入した。インキュベーション培地は、〔³ H(G)] - タウロコレート (比活性: 2.1 Ci/ミリモ ル) $0.75\mu 1 = 0.75\mu \text{Ci} / 10\text{mMタウロコレート}$ 0.5µ1/ナトリウム輸送緩衝液(10mトリス/H EPES (pH7.4)/100mMマンニトール/100m M NaC1) (Na-T-B) 8.75μ1またはカリ ウム輸送緩衝液(10mlトリス/HEPES (pH7. 4)/100mMマンニトール/100mM KC1) (K -T-B) 8.75 µ 1 および実験によってNa-T-緩衝液またはK-T-緩衝液に溶解した阻害剤溶液80 μlを含有する。インキュベーション培地は、ポリビニ リデンフルオライド膜フィルター (SYHV LO 4N S, $0.45 \, \mu\mathrm{m}$, $4 \, \mathrm{mm} \, \phi$, Millipore, Eschborn, Germa ny) を通して沪過した。輸送測定は、小胞をインキュベ ーション培地と混合することによって開始した。インキ ュベーションバッチにおけるタウロコレートの濃度は、 50μMであった。所望のインキュベーション時間(慣 用的には1分)後に、輸送を、氷冷中止溶液(10畝ト リス/HEPES (pH7.4)/150μM KCl) 1m 1の添加によって中止した。得られた混合物を、直ぐに 硝酸セルロースの膜フィルター (ME 25、0.45 μ m、25mmの直径、Schleicher &; Schuell, Dassel, Ger many)を通して、25~35mbarの真空下で沪去した。 フィルターを、氷冷中止溶液で洗浄した。

【0019】放射線標識タウロコレートの吸収の測定のために、膜フィルターを、シンチレーター Quickazint 361 (Zinsser Analytik GmbH, Frankfurt, Germany) 4 mlを使用して溶解しそして放射能を、TriCarb 2500装置 (Canberra Packard GmbH, Frankfurt, Germany) における液体シンチレーション測定によって測定した。標準試料による装置の検定後および存在する化学ルミネッセンスに対する補正後に、測定値はdpm (1分当たりの分解)として得た。比較対照値は、それぞれの場合において、Na-T-BおよびK-T-Bにおける吸収の差異は、Na+-依存性輸送フラクションを与える。IC50

Na+は、Na+-依存性輸送フラクションが、比較対照 に関して50%まで阻害された阻害剤の濃度として示し た

【0020】薬理学的データは、腸胆汁酸輸送系と本発明による化合物との相互作用が末端小腸において調査された一連の試験からなる。結果は、表1において要約される。表1は、ウサギの回腸の刷子縁膜小胞における〔3H〕-タウロコレート吸収の阻害の測定値を示す。参照物質およびタウロケノデオキシコレート(TCDC)の比およびそれぞれの試験物質を示す。

[0021]

6

10

32

36

61

70

72

83

86

101

【表1】

化合物(実施例)

ICBONTCDC [μ mol]
IC50Ne 物質 [µmol]
0.10
0.36
0.29
0.22
0.20
0.27
0.28
0.22
0.24

0.23

以下の実施例は、本発明を実施例に記載された生成物および実施化に限定することなしに、本発明を説明するために示すものである。

【0022】実施例1

【化7】

а.

 $+H^{+}$

【0023】 【化8】 b.

O

n-ブチルリチウム(ヘキサン中15%)250 mlを-55 $\mathbb C$ で、テトラヒドロフラン770 ml 中の $2-\mathbb C$ コリン50 g(0.54 モル)の溶液に滴加しそして混合物を、10 分撹拌した。それから、それを0 $\mathbb C$ に加温し、そしてさらに30 分後に、-55 $\mathbb C$ に冷却した。それから、テトラヒドロフラン570 ml 中のN, N- ジメチルベンズアミド77 g(0.52 モル)の溶液を徐々に滴加した。添加後、混合物を、室温に加温しそして1 時間撹拌した。水500 ml および濃HC 135 ml の添加後、有機相を分離しそして水性相を酢酸エチルで20 m 出した。 $MgSO_4$ 上における乾燥後、抽出液を真空中で濃縮しそして残留物を高真空中で蒸留した。沸点 134 136 150 15

 $C_{13}H_{11}NO(197.2)$ MS(FAB)198.1 M +H⁺

【0024】 【化9】

O₂N NH O

実施例1aからのイミン5.8g(25.5ミリモル)および実施例1bからのケトン5.0g(25.4ミリモル)を、よく混合しそして蒸気浴上で加温した。約20分後に、混合物はとけはじめたそしてさらに加温によって結晶化した。冷後、残留物を酢酸エチル200ml中で加熱沸騰し、冷却しそして沈澱を吸引沪去しそして真空中で乾燥した。収量6.7g(62%)。

 $C_{25}H_{20}N_4O_3(424.2)$ MS(FAB)425.2 M+H+

【0025】 【化10】

d.

実施例 $1 \, c$ からのケト化合物 $3.0 \, g$ ($7.1 \, s$ リモル)を、10:1のTHF/水 $50 \, m$ lに溶解し、水素化硼素ナトリウム $1.35 \, g$ ($35.7 \, s$ リモル)で処理しそして室温で1時間撹拌した。 $2N \, HC \, l$ を使用して、混合物をpH1となしそして $50 \, C$ で $30 \, f$ 撹拌した。冷後、反応混合物を、 $2N \, NaOH$ を使用して塩基性となしそして酢酸エチルで $2 \, m$ 回抽出した。有機相を、 $Mg \, SO_4$ 上で乾燥しそして濃縮した。残留物を、 $6:40 \, m-N$ プタン/酢酸を使用して、シリカゲル上でクロマトグラフィー処理した。この方法によって、生成物として $2 \, m$ のラセミ化合物を得た。

第1のフラクション:無極性ラセミ体 1.26g(42%)

 $C_{25}H_{22}N_4O_3(426.2)$ MS(FAB)427.2 M+H⁺

第2のフラクション:極性ラセミ体 1.15g(38%)

 $C_{25}H_{22}N_4O_3(426.2)$ MS(FAB)427.2 M+H⁺

[0026]

【化11】

е

実施例1 dからの無極性ラセミ体50 mgを、分取用HPLCによってエナンチオマーに分離した。分離は、溶離剤として50:10 のn- ヘキサン/2-プロパノール+0.1%ジエチルアミンを使用してCSPChiralpakカラム(Daicel, Duesseldorf)によって実施した。第1のフラクションとして(-) - エナンチオマー20 mgを得た。

[0027]

【化12】

f.

実施例1 dからの無極性ラセミ体1.0 g(2.34 ミリモル)を、メタノール200 mlに溶解しそして10% d/C約20 mgを使用して、 H_2 雰囲気下室温で3時間水素添加した。触媒を沪去しそして溶液を蒸発した。残留物を、4:1 の酢酸エチル/n-ヘプタンを使用して

シリカゲル上でクロマトグラフィー処理した。 収量: アミノ化合物 $680 \, \text{mg} \, (73\%)$ 。 $C_{25} \, H_{24} \, N_4 \, O(396.2) \, \, MS(FAB) \, 397.3 \, \, M+H^+$

g. 実施例1 dからの極性ラセミ体2.0g(4.69ミリモル)から、実施例1 fに対して記載した方法によって、相当するアミノ化合物1.2g(65%)を得た。C₂₅H₂₄N₄O(396.2) MS(FAB)397.2 M+H⁺

【0028】実施例2

【化13】

а.

実施例15からのケトン78.8g(0.4モル)、2-アミノピリジン37.6g(0.4モル) およびベンズアルデヒド21.2g(0.4モル)を、エタノール1リットルに溶解しそして溶液を、良好な撹拌下で1.5時間加熱還流した。それから、それを、さらに4時間撹拌しそして一夜放置した。沈澱を吸引デ去し、小量のエタノールで洗浄しそして真空中で乾燥した。収量134g(88%)

 $C_{25}H_{21}N_3O(379.2)$ MS(FAB)380.1 M + H⁺

[0029]

【化14】

b.

第1のフラクション:無極性ラセミ体 43g(75%)

C₂₅H₂₃N₃O(381) MS(FAB)382 M+H⁺ 第2のフラクション: 極性ラセミ体 14g(24%) C₂₅H₂₃N₃O(381) MS(FAB)382 M+H⁺ 【0030】

【化15】

c.

実施例2bからの無極性ラセミ体100mを、実施例1eに記載した方法によって分割した。すなわち、溶離剤として25:10のnーヘキサン/2ープロパノール+0.1%ジエチルアミンを使用して、第1フラクションとして(-)-エナンチオマー40mおよび第2フラクションとして(+)-エナンチオマー30mgを得た。

【0031】実施例4

【化16】

表2における実施例48の無極性ラセミ体を、実施例2と同様にして製造した。このメチルエステル160g(0.36ミリモル)を、エタノール20gに溶解し、2N NaOH水溶液1.6gで処理しそして室温で40時間撹拌した。それから、溶剤を完全に除去し、残留物を水に溶解しそして溶液を、2N塩酸を使用してpH6.5に調節した。それを、酢酸エチル50gで2回抽出しそして有機相を乾燥しそして濃縮した。残留物を、1:1のnーヘプタン/酢酸エチルを使用してシリカゲル上でクロマトグラフィー処理して生成物110g(71%)を得た。

 $C_{27}H_{24}N_2O_3(424.2)$ FAB 425.2 M+H

相当する出発化合物から出発して、実施例1~4に記載した方法と同様にして、表2~6の実施例の化合物を得た。

[0032]

【表2】

実施例	Rt	R ²	<u>x</u>	<u>Y</u>		実験式(分子質量)	NS(FAB)
5	フェニル	フェニル	CH	N	無極性ラセミ体	$C_{26}H_{24}N_{2}O(380.2)$	381 W+H+
6	フェニル	フェニル	CH	N	極性ラセミ体	$C_{26}H_{24}N_{2}O(380.2)$	381 N+H+
7	2ーピリジル	フェニル	CH	CH	無極性ラセミ体	$C_{26}H_{24}N_{2}O(380.2)$	381 N+H+
8	3ーピリジル	フェニル	CH	N	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{23}N_3O(381.2)$	382 M+B+
9	3-ピリジル	フェニル	CH	N	極性ラセミ体	$C_{25}H_{23}N_8O(381.2)$	382 M+H+
10	2ーピリジル	3ーチエニル	CH	N	極性ラセミ体	C ₂₈ H ₂₁ N ₈ OS (387)	388 N+H+
11	2ーピリミジル	フェニル	CH	N	無極性ラセミ体	$C_{24}H_{22}N_40(382.2)$	383 M+H+
12	2ーピリミジル	フェニル	CH	Ņ	極性ラセミ体	$C_{24}H_{22}N_{4}O(382.2)$	383 K+H+
13	2ーピリジル	2ーピリジル	CH	N	無極性ラセミ体	$C_{24}H_{22}N_{4}O(382.2)$	383 M+H+
14	2ーピリジル	2ーピリジル	CH	N	極性ラセミ体	$C_{24}H_{22}N_40(382.2)$	383 M+H+
15	2ーピリジル	3ーピリジル	CH	N	無極性ラセミ体	$C_{24}H_{22}N_{4}O(382.2)$	383 M+H+
16	2ーピリジル	フェニル	H	N	無極性ラセミ体	$C_{24}H_{22}N_4O(382, 2)$	383 N+H+
17	2ーピリジル	フェニル	N	N	極性ラセミ体	C24H22N4O(382.2)	383 N+H+

[0033]

【表3】 表 <u>3</u>

		~		
実施例	R1		実験式(分子質量)	MS(FAB)
18	2- (3-ニトロピリジル)	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{24}N_4O_3(426.2)$	427. 2 N+H+
19	2- (3-ニトロピリジル)	極性ラセミ体	$C_{25}H_{24}N_4O_3(426.2)$	427.2 M+H+
20	2ー (3ーアミノピリジル)	無極性ラセミ体	C28H24N4O (396.2)	397.3 M+H+
21	2ー (3ーアミノビリジル)	極性ラセミ体	$C_{25}H_{24}N_40$ (396.2)	397.3 M+H+
22	2- (5-ニトロピリジル)	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{22}N_4O_3(426.2)$	427.1 M+H+
23	2- (5-ニトロピリジル)	極性ラセミ体	$C_{25}H_{22}N_4O_3(426.2)$	427.1 H+H+
24	2- (5-アミノピリジル)	無極性ラセミ体	C ₈₅ H ₂₄ N ₄ O (396.2)	397.1 M+H+
25	2- (3-ヒドロキシピリジル)	第1ラセミ体	$C_{25}H_{23}N_3O_3(397.2)$	398 K+H+
26	2- (3-ヒドロキシピリジル)	第2ラセミ体	$C_{25}H_{23}N_8O_2(397.2)$	398 M+H+
27	2- (3-ヒドロキシピリジル)	第3ラセミ体	C25H28N8O2(397.2)	398 M+H+
28	2-(3-ペンジルオキシピリジル)	第1ラセミ体	$C_{32}H_{29}N_{8}O_{2}(487.3)$	488 N+H+
		1 + 4 1		

Datast socialed by Crahera Man, DLLO, http://www.arabara.com

[0034]

【表4】

表3(続き)

実施例	R1		実験式(分子質量)	MS(FAB)
29	2-(3-ベンジルオキシピリジル)	第2ラセミ体	$C_{82}H_{29}N_{8}O_{2}(487.3)$	488 N+H+
30	2-(3-ベンジルオキシピリジル)	第3ラセミ体	$C_{32}H_{28}N_{3}O_{2}(487.3)$	488 ¥+H+
31	2-(5-メトキシピリジル)	無極性ラセミ体	$C_{86}H_{25}N_8O_2(411.2)$	412 W+H+
32	2- (5-メトキシピリジル)	極性ラセミ体	$C_{26}H_{25}N_{3}O_{3}(411.2)$	412 N+H+
33	2- (5-エトキシピリジル)	第1ラセミ体	$C_{27}H_{27}N_3O_2(425.2)$	426 N+H+
34	2-(5-エトキシピリジル)	第2ラセミ体	C27H27N8O2(425.2)	426 M+H+
35	2- (5-エトキシピリジル)	第3ラセミ体	C27H27N8O2(425.2)	426 N+H+
36	2- (5-エトキシピリジル)	第4ラセミ体	$C_{27}H_{27}N_3O_3(425, 2)$	426 N+H+
37	2- (5-フルオロピリジル)	無極性ラセミ体	C25H32FN3O(399.2)	400 M+H+
38	2- (5-フルオロピリジル)	極性ラセミ体	C ₃₅ H ₂₂ FN ₈ O(399.2)	400 N+H+
39	2- (5-クロロピリジル)	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{22}CIN_{8}O(415.1)$	416(418)N+H+
40	2- (5-クロロピリジル)	極性ラセミ体	$C_{25}H_{22}CIN_{8}O(415.1)$	416(41) M+H+
41	2-(メチルーピリジルー5-カルボキシレート)	無極性ラセミ体	$C_{27}H_{25}N_{8}O_{8}(439.2)$	440. 1 M+H+
42	2ー(メチルーピリジルー5ーカルボキシレート)	種性ラセミ体	$C_{87}H_{28}N_8O_8(439.2)$	440. 1 N+H⁴
43	2- (ピリジルー5-カルボン酸)	無極性ラセミ体	C26H28N8O8(425.2)	426. 2 N+H+

[0035]

【表5】

表3(続き)_

実施例	R1	·	実験式(分子質量)	MS(FAB)
44	2-(ピリジルー5-カルボン酸)	極性ラセミ体	$C_{26}H_{23}N_{9}O_{8}(425.2)$	426. 2 M+H+
45	· 2-(ピリジルー5-カルボン酸)		$C_{26}H_{24}N_4O_2(424.2)$	425 N+H+
46	3-ヒドロキシフェニル	無極性ラセミ体	$C_{26}H_{24}N_{2}O_{2}(396.2)$	397 M+H+
47	3ーヒドロキシフェニル	極性ラセミ体	$C_{26}H_{24}N_{2}O_{2}(396.2)$	397 M+H+
48	メチルーフェニルー 2 ーカルボキシレート	無極性ラセミ体	$C_{28}H_{26}N_2O_8(438.2)$	439.2 M+H+
49	メチルーフェニルー 2 ーカルボキシレート	極性ラセミ体	$C_{28}H_{26}N_{2}O_{3}(438.2)$	439. 2 M+H+
50	フェニルー2ーカルボン酸		$C_{27}H_{24}N_{2}O_{3}(424.2)$	425. 2 M+H+

[0036]

【表6】

実施例	R ²		実験式(分子質量)	MS(FAB)
51	2ーニトロフェニル	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{22}N_4O_8(426.2)$	427. 2 W+H+
. 52	2ーニトロフェニル	極性ラセミ体	$C_{25}H_{22}N_4O_8(426.2)$	427. 2 N+H+
53	3ーニトロフェニル	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{22}N_4O_8(426.2)$	427. 2 H+H+
54	3ーニトロフェニル	極性ラセミ体	$C_{25}H_{22}N_4O_8(426.2)$	427. 2 H+H+
55	3ーニトロフェニル	実施例53の(ー)ーエナンチオマー		
56	3ーニトロフェニル	実施例53の(+)-エナンチオマー		
57	4ーニトロフェニル	無極性ラセミ体	$C_{28}H_{22}N_4O_8(426.2)$	427.1 N+H+
58	4ーニトロフェニル	極性ラセミ体	$C_{25}H_{23}N_4O_3(426.2)$	427. 1 N+H+
59	2-アミノフェニル	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{24}N_40$ (396.2)	397. 2 H+H+
60	2-アミノフェニル	極性ラセミ体	$C_{25}H_{24}N_40$ (396.2)	397. 2 H+H+

[0037]

【表7】 表4(続き)

実施例	R ²		実験式(分子質量)	MS(FAB)
61	2-アミノフェニル	実施例59の(一)ーエナンチオマー		
62	2ーアミノフェニル	実施例59の(+)ーエナンチオマー		
63	3ーアミノフェニル '	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{24}N_40$ (396.2)	397. 3 N+H+
64	3ーアミノフェニル	極性ラセミ体	$C_{25}H_{24}N_{4}O$ (396.2)	397. 2 N+H+
65	4ーアミノフェニル	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{24}N_{4}O$ (396.2)	397. 3 M+H+
66	4ーアミノフェニル	極性ラセミ体	$C_{25}H_{24}N_40$ (396.2)	397. 2 M+H+
67	2ーヒドロキシフェニル	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{28}N_8O_2(397.2)$	398. 2 N+H+
68	2ーヒドロキシフェニル	極性ラセミ体	$C_{25}H_{28}N_3O_2(397.2)$	398 M+H+
69	2ーヒドロキシフェニル	実施例67の(+)-エナンチオマー	$C_{25}H_{25}N_3O_2(397.2)$	398 M+H+
· 70	2-ヒドロキシフェニル	実施例67の(ー)ーエナンチオマー	$C_{25}H_{23}N_8O_2(397.2)$	398 M+H+
71	3ーヒドロキシフェニル	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{29}N_{9}O_{2}(397.2)$	398 M+H+
72	3ーヒドロキシフェニル	極性ラセミ体	$C_{25}H_{23}N_8O_2(397.2)$	398 M+H+
73	4ーヒドロキシフェニル	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{33}N_3O_2(397.2)$	398 N+H+
74	4ーヒドロキシフェニル	極性ラセミ体	$C_{25}H_{23}N_8O_2(397.2)$	398 N+H+
75	2ーベンジルオキシフェニル	無極性ラセミ体	$C_{32}H_{29}N_3O_2(487.2)$	488 M+H+
76	2ーペンジルオキシフェニル	極性ラセミ体	$C_{38}H_{29}N_{3}O_{2}(487.2)$	488 K+H+
77	4ーアセトキシフェニル	無極性ラセミ体	$C_{27}H_{25}N_8O_2(439.1)$	440 M+H+
78	4ーアセトキシフェニル	極性ラセミ体	$C_{27}H_{25}N_{8}O_{3}(439.1)$	440 M+H⁺

Datast seculidad by Crahmin Milan DI FC - bitailtimin arabana sam

[0038]

【表8】

実施例	R ⁸	R ⁶		実験式(分子質量)	NS(FAB)
79	4-メトキシ	Н	無極性ラセミ体	$C_{28}H_{25}N_3O_2(411.2)$	412 W+H+
80	4ーメトキシ	, H	極性ラセミ体	C25H25N8O2(411.2)	412 W+H+
81	H	3ーヒドロキシ	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{28}N_{8}O_{2}(397.2)$	398 ¥+H⁺
82	Н	4ーヒドロキシ	無極性ラセミ体	$C_{25}H_{29}N_8O_2(397.2)$	398 ₩+Ħ+
83	· H	3ーメトキシ	無極性ラセミ体	$C_{26}H_{25}N_{8}O_{2}(411.2)$	412 H+H+
84	н	3ーメトキシ	極性ラセミ体	C26H25N8O2(411.2)	412 N+B+
85	Н	4ーメトキシ	無極性ラセミ体	$C_{26}H_{25}N_8O_2(411.2)$	412 N+H+
86	Н	4ーメトキシ	極性ラセミ体	C26H25N8O2(411.2)	412 W+H+
87	H	4ーアミノ	無極性ラセミ体	$C_{85}H_{24}N_{4}O$ (396.2)	397 N+H+
88	H	4ーアミノ	極性ラセミ体	C ₈₅ H ₂₄ N ₄ O (396.2)	397 M+H+
89	H	4 ーベンジルオキシカルボニルアミド	無極性ラセミ体	$C_{33}H_{30}N_4O_3(530.2)$	531 N+H+
90	H	4ーペンジルオキシカルボニルアミド	極性ラセミ体	CasHsoN408 (530.2)	531 N+H+

[0039]

【表9】 <u>表 6</u>

実施例	R ¹	<u>R²</u>	R ⁶	実験式(分子質量)	MS(FAB)
91	ピリジル	2-アミノフェニル	4ーメトキシ	$C_{26}E_{28}N_4O_2(426.2)$	427 M+H+
92	ピリジル	2ーニトロー5ーヒドロキシ フェニル	Н	$C_{25}E_{22}N_4O_4(442.2)$	443.1 N+B*
93	ピリジル	2ーアミノー5ーヒドロキシ フェニル	Н	$C_{25}H_{32}N_4O_4(412.2)$	413. 2 N+H+
94	3,5-ビス(トリフルオロ メチル)フェニル	フェニル	Н	CasBasFeNO	

[0040]

【表10】

Detect resulted by Orighmia Man. DLLO. http://www.orighmia.com

【0041】実施例97 【化17】

実施例 63 からのアミノ化合物 300 mg (0.76 ミリモル)を、ピリジン 10 ml に溶解し、無水酢酸 75 μ l (0.80 ミリモル)およびジメチルアミノピリジン 5 m g で処理しそして室温で 2 時間撹拌した。それから、水 30 ml を加えそして混合物を、酢酸エチルで 30 ml 出した。有機相を、乾燥しそして濃縮した。 4:10 n - 10 ml 10 ml

 $C_{27}H_{26}N_4O_2(438.2)$ MS(FAB) 439.2 M+H+

【0042】実施例98 【化18】

実施例97と同様にして、塩化ピバロイルを使用して、 上記化合物を得た。

 $C_{30}H_{32}N_4O_2(480.3)$ MS(FAB) 481.3 M+H⁺

【0043】実施例99 【化19】

実施例67の化合物1.99g(0.005モル)および粉末状の炭酸カリウム1gをはじめにジメチルホルムアミド50mlに導入した。ブロモ酢酸エチル0.7ml(0.006モル)を溶液に加えそしてそれを6時間加熱還流した。それから、それを真空中で濃縮しそして残留物を、2:1のnーヘプタン/酢酸エチルを使用してシリカゲル上でクロマトグラフィー処理した。収量1.94g(80%)。

 $C_{29}H_{29}N_3O_4$ (483) MS(FAB) 484 M+H+

【0044】実施例100 【化20】

実施例100の化合物は、実施例4に記載した方法によって、実施例99の化合物から製造した。

 $C_{27}H_{25}N_3O_4(455)$ MS(FAB) 456 M+H

【0045】実施例101

【化21】

実施例 67 の化合物 1.99g(0.005 + L) および 炭酸エチレン 8.8g(0.1 + L) を、油浴中で $90 \sim 95$ でに加熱した(融解)。この温度で、炭酸カリウム 0.14g(0.001 + L) を加えそして混合物を 5 時間撹拌した。冷後、得られた溶液を、沪過しそして真空中で濃縮した。 1:10n- N タン/酢酸エチルを使用してシリカゲル上でクロマトグラフィー処理して生成物 1.5g(68%) を得た。

 $C_{27}H_{27}N_3O_3(441)$ MS(FAB) 442 M+H

【0046】実施例102 【化22】

実施例102の化合物は、実施例101に対して記載し

た方法と同様にして実施例71の化合物から得た。 $C_{27}H_{27}N_3O_3(441)$ MS(FAB) 442 M+H

【0047】実施例103 【化23】

アゾジカルボン酸ジイソプロピル4.04g(20ミリモル)そしてそれから、実施例71の化合物3.97g(10ミリモル)を、アルゴン下において乾燥THF100ml中のベンジルオキシエタノール1.83g(12ミリモル)およびトリフェニルホスフィン3.67g(14ミリモル)の溶液に加えた。一夜撹拌した後、溶剤を除去し、そして残留物を、再び酢酸エチルに溶解した。こ溶液を、 Na_2CO_3 溶液と一緒に振盪することによって2回抽出し、それから乾燥しそして濃縮した。シリカゲルクロマトグラフィー処理によって、生成物3.85g(72%)を得た。

 $C_{34}H_{33}N_3O_3(531.3)$ MS(FAB) 532 M + H⁺

[0048]

【表11】

Datast assisted by Crahmin Minn DITO http://www.arahmin.com

実施例	構 造	実験式(分子質量) 注 釈	мs
104	HO HO	在 秋 C ₂₉ H ₂₅ N ₃ O (431.54) 無極性ラセミ体	432 (M+1)
105	HO HO HO	C ₂₉ H ₂₅ N ₃ O (431.54) 極性ラセミ体	432 (M+1)
108	NH OH	C ₂₉ H ₂₅ N ₃ O (431.54) 極性ラセミ体	432 (M+1)
107	OH C	C ₃₀ H ₂₈ N ₂ O (430.55) 無極性ラセミ体	421 (M+1)

【0049】 【表12】

実施例	構造	実験式(分子質量)	MS
108	NH OH	注 釈 C ₂₉ H ₂₉ N ₃ O (431.54) 無極性ラセミ体	432 (M+1)
109	N OH N N N N N N N N N N N N N N N N N N	C ₂₉ H ₂₅ N ₃ O (431.54) 中程度一極性ラセミ 体	432 (M+1)
110	T E Z	C ₂₈ H ₂₅ N ₃ O (431.54) 極性ラセミ体	432 (M+1)
111	S NH OH	C ₂₆ H ₂₅ N ₃ O ₃ S (431.54) 極性ラセミ体	432 (M+1)

【0050】 【表13】

実施例	構 造	実験式(分子質量) 注 釈	МS
112		C ₂₄ H ₂₃ N ₃ O ₂ (385.47) 無極性ラセミ体	386 (M+1)
113	O D D D D D D D D D D D D D D D D D D D	C ₂₄ H ₂₃ N ₃ O ₂ (385.47) 中程度-極性ラセミ 体	386 (M+1)
114	O H OH	C ₂₄ H ₂₃ N ₃ O ₂ (385.47) 極性ラセミ体	385 (M+1)
115	S NH OH	C ₂₆ H ₂₅ N ₃ O ₃ S (459.57) 無極性ラセミ体	460 (M+1)

【0051】 【表14】

実施例	構造	実験式(分子質量)	МS
例		注 釈	l
116	NH OH	C ₂₉ H ₂₅ N ₃ O (431.54)	432 (M+1)
		無極性ラセミ体	
117	oн	C ₂₆ H ₂₅ N ₃ O ₂ (411.51)	412 (M+H+)
	DH Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z Z	より高い強力な極性 ラセミ体	
118		C ₂₆ H ₂₅ N ₄ O ₂ (426.52)	427 (M+H ⁺)
	H ₂ N NH OH	無極性ラセミ体	
119		C ₂₅ H ₂₄ N ₄ O ₄ S (476.56)	477 (M+H ⁺)
	N NH OH	立体異性体混合物	

【0052】 【表15】

Detent provided by Combine Minn DLLC - Established and

実施例	構 造	実験式(分子質量) 注 駅	MS
120	OH NH OH	C ₃₃ H ₃₂ N ₄ O ₂ (516.65) 立体異性体混合物	515 (M+H*)
121		C ₂₅ H ₂₄ N ₄ O ₂ (412.5) より低い極性ラセミ 体	413 (M+H ⁺)
122		C ₂₅ H ₂₄ N ₄ O ₂ (412.5) より高い強力な極性 ラセミ体	413 (M+H ⁺)
123	O NH OH NH OH	C ₂₆ H ₂₄ N ₄ O ₃ (440.51) より低い強力な極性 ラセミ体	441 (M+H ⁺)

【0053】 【表16】

実施例	構 造	実験式(分子質量) 注 釈	MS
124	O-NH OH	C ₂₆ H ₂₄ N ₄ O ₃ (440.51) より高い強力な極性 ラセミ体	441 (M+H*)
125	D D D D D D D D D D D D D D D D D D D	C ₂₆ H ₂₅ N ₃ O ₃ S (459.57) より低い強力な極性 ラセミ体	460 (M+H*)
126	H ₃ C	C _{2e} H ₂₅ N ₃ O ₃ S (459.57) より高い強力な極性 ラセミ体	460 (M+H ⁺)
127	H ₃ C N NH OH	C ₂₇ H ₂₈ N ₄ O (424.55) より低い強力な極性 ラセミ体	425 (M+H ⁺)

フロントページの続き

(51) Int. Cl. ⁶	識別記号	FI	
C 0 7 D 213/73		C O 7 D 213/73	
213/74		213/74	
239/47		239/47	Z
401/12	213	401/12	213
	239		239
413/12	213	413/12	213
417/12	213	417/12	213

(72)発明者 アルフオンス・エーンゼン

(72)発明者 ヴエルナー・クラーマー

ドイツ連邦共和国64572ビユテルボルン.

ビルケンヴエーク4

ドイツ連邦共和国55130マインツーラウベンハイム. ヘンリーモイザントーシユトラーセ19

(72)発明者 カール-ハインツ・バーリングハウス ドイツ連邦共和国61200ヴェルフアースハ イム. ヴアインガルテンシユトラーセ31